PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2001-351651

(43)Date of publication of application: 21.12.2001

(51)Int.Cl.

H01M 8/02

HO1M 8/08 H01M 8/10

(21)Application number : 2000-171169

(71)Applicant: HONDA MOTOR CO LTD

(22)Date of filing:

07.06.2000

(72)Inventor: OBA TSUGIO

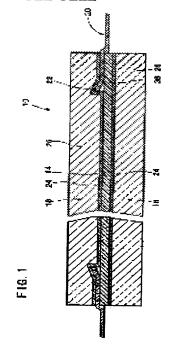
OKADA NOBORU OKAZAKI KOJI

(54) JOINED BODY OF ELECTROLYTE AND ELECTRODE AND FUEL CELL

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To prevent an electrolytic film from being damaged by a frame-shaped seal member as far as possible, and to efficiently simplify the composition.

SOLUTION: The fuel cell comprises an electrolytic film 14, an anode side electrode 16 and a cathode side electrode 18 formed on both surfaces of the electrode 14 facing each other, and a frame-shaped seal member 20 with its inner peripheral part laid between the electrolytic film 14 and the cathode side electrode 18. An inner periphery side end part 22 of the frame-shaped seal member 20 is set up so as to be curved or bent in the direction parting from the electrolytic film 14.



(19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号 特期2001-351651 (P2001-351651A)

(43)公開日 平成13年12月21日(2001.12.21)

				· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		
(51) Int.Cl. ⁷		藏別記号	FΙ		Ŧ	-7]-ド(参考)
H01M	8/02		H01M	8/02		5 H O 2 6
	8/08			8/08		-
	8/10			8/10		

審査請求 未請求 請求項の数4 OL (全 9 頁)

			THE STATE OF THE S
(21)出願番号	特顧2000-171169(P2000-171169)	(71)出顧人	000005326
(22)出顧日	平成12年6月7日(2000.6.7)		本田技研工業株式会社 東京都港区南青山二丁目1番1号
		(72)発明者	大場 次雄
		!	埼玉県和光市中央1丁目4番1号 株式会
			社本田技術研究所内
		(72)発明者	買田 昇
			埼玉県和光市中央1丁目4番1号 株式会
			社本田技術研究所内
		(74)代理人	100077665
			弁理士 千葉 剛宏 (外1名)

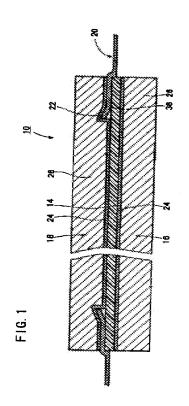
最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 電解質・電極接合体および燃料電池

(57)【要約】

【課題】額縁状シール部材による電解質膜の損傷を可及 的に阻止するとともに、構成を有効に簡素化することを 可能にする。

【解決手段】電解質膜14と、この電解質膜14の両面 に対設されるアノード側電極16およびカソード側電極 18と、前記電解質膜14と前記カソード側電極18と の間に内周部が重ね合わされる額縁状シール部材20と を備える。この額縁状シール部材20の内周側端部22 は、電解質膜14から離間する方向に屈曲乃至湾曲する 形状に設定される。



1

【特許請求の範囲】

【請求項1】電解質膜と、

前記電解質膜の両面に対設されるアノード側電極および カソード側電極と、

前記電解質膜と前記アノード側電極または前記カソード 側電極の少なくとも一方との間に内周部が重ね合わされ る額縁状シール部材と、

を備え、

前記額縁状シール部材は、前記電解質膜の外周端部を覆 って外方に延在するとともに、内周側端部が該電解質膜 10 から離間する方向に屈曲乃至湾曲する形状に設定される ことを特徴とする電解質・電極接合体。

【請求項2】電解質膜の両面にアノード側電極およびカ ソード側電極が対設されるとともに、前記電解質膜と前 記アノード側電極または前記カソード側電極の少なくと も一方との間に額縁状シール部材の内周部が重ね合わさ れて構成される電解質・電極接合体と、

前記電解質・電極接合体を挟持し、前記アノード側電極 に燃料ガスを供給しかつ前記カソード側電極に酸化剤ガ スを供給するためのガス流路を有するセパレータと、 を備え、

前記額縁状シール部材は、前記電解質膜の外周端部を覆 って外方に延在するとともに、内周側端部が該電解質膜 から離間する方向に屈曲乃至湾曲する形状に設定される ことを特徴とする燃料電池。

【請求項3】請求項2記載の燃料電池において、前記額 縁状シール部材は、前記電解質膜の外周端部位置と前記 セパレータのガス流路の最も外側を通りかつ電極面に交 差する線上との間に、該電解質膜との重なり合い始点が 設定されることを特徴とする燃料電池。

【請求項4】請求項2または3記載の燃料電池におい て、前記電解質・電極接合体は、ガス拡散層を備え、 前記ガス拡散層は、その外周端部位置と前記セパレータ のガス流路の最も外側を通りかつ電極面に交差する線上 との間に、含浸性シール部材を有することを特徴とする 燃料電池。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、電解質とアノード 側電極またはカソード側電極の少なくとも一方との間 に、額縁状シール部材が重ね合わされて構成される電解 質・電極接合体および燃料電池に関する。

[0002]

【従来の技術】燃料電池の一形態であるリン酸型燃料電 池 (PAFC) は、例えば、液体電解質であるリン酸を ポリベンズイミダゾール等の高分子膜に含浸させた電解 質膜の両側に、それぞれカーボンを主体とするアノード 側電極およびカソード側電極を対設して構成される電解 質・電極接合体を、セパレータ(バイポーラ板)によっ て挟持することにより構成される発電セル(単位燃料電 50

池セル)を備えており、通常、この発電セルを所定数だ け積層して燃料電池スタックとして使用している。

【0003】一方、固体高分子型燃料電池(SPFC) は、例えば、水をポリフルオロエチレンスルホン酸等に 含浸させたイオン交換膜(陽イオン交換膜)からなる電 解質膜を採用しており、同様に前記電解質膜により構成 される電解質・電極接合体とセパレータとにより構成さ れる発電セルを所定数だけ積層して燃料電池スタックと して用いている。

【0004】この種の燃料電池において、アノード側電 極に供給された燃料ガス、例えば、主に水素を含有する ガス(水素含有ガス)は、触媒電極上で水素がイオン化 され、電解質を介してカソード側電極側へと移動する。 その間に生じた電子が外部回路に取り出され、直流の電 気エネルギとして利用される。なお、カソード側電極に は、酸化剤ガス、例えば、主に酸素を含有するガスある いは空気(酸素含有ガス)が供給されているために、こ のカソード側電極において、水素イオン、電子および酸 素が反応して水が生成される。

【0005】ところで、上記の燃料電池では、燃料ガス と酸化剤ガスとの混触や電解質の漏れ等を防止するため に、種々のシール構造が採用されており、例えば、米国 特許第5,464,700号公報に開示されている技術 (以下、従来技術1という) や、特開昭62-4017 0号公報に開示されている技術(以下、従来技術2とい う)が知られている。

【0006】上記の従来技術1は、膜電極そのものでは ないシール材料をイオン交換膜の両面側周囲に額縁状に 配置するものであり、上記の従来技術2は、セパレータ に形成された平面部と単電池との間に跨って、その内周 域に、単電池の一方の電極とマトリックスとの間に額縁 状シール部材(電気絶縁性シートシール)がパッキンを 介して介装されるものである。

[0007]

30

【発明が解決しようとする課題】ところで、上記の燃料 電池に用いられているそれぞれの電解質膜は、膜厚が数 十μmと相当に薄膜状に構成されるとともに、前記燃料 電池の運転中に惹起される生成水の増減によって前記電 解質膜が膨潤と収縮とを繰り返している。このため、電 解質膜に微小な傷が発生すると、この傷を起点にして前 記電解質膜が損傷してしまい、燃料ガスや酸化剤ガスの クロスリークが生じて発電性能が低下するおそれがあ

【0008】その際、上記の従来技術1および2に示す ような額縁状シール部材が設けられていると、この額縁 状シール部材の電解質膜側(内周側)端部が前記電解質 膜にくい込んだり、前記額縁状シール部材の内周側鋭角 度が該電解質膜に接触したりする場合がある。これによ り、電解質膜に傷が発生して燃料電池全体の発電性能が 低下するという問題が指摘されている。

20

【0009】本発明はこの種の問題を解決するものであり、額縁状シール部材により電解質膜が損傷することを確実に阻止するとともに、構成の簡素化を図ることが可能な電解質・電極接合体を提供することを目的とする。 【0010】また、本発明は、額縁状シール部材により電解質膜が損傷することを確実に阻止し、簡単な構成でガスシール性を有効に保持するとともに、発電性能の低

下を防止することが可能な燃料電池を提供することを目

的とする。 【0011】

【課題を解決するための手段】本発明の請求項1に係る電解質・電極接合体では、電解質膜とアノード側電極またはカソード側電極の少なくとも一方との間に、内周部が重ね合わされて配置される額縁状シール部材の内周側端部が、前記電解質から離間する方向に屈曲乃至湾曲する形状に設定されている。これにより、額縁状シール部材の内周側端部が電解質側にくい込むことを確実に阻止するとともに、この内周側端部の鋭角部が前記電解質に接触して該電解質に損傷を与えることを有効に阻止することが可能になる。

【0012】しかも、額縁状シール部材を簡単かつ安価に成形することができる。すなわち、刃物や打ち抜き型等の通常の切断手段により、シート状のシール部材を額縁形状に形成する際、このシート状のシール部材の一方の面側から加工が行われる。このため、シート状のシール部材の内部を切り抜く際に、切断手段が存在する側とは反対側において前記切り抜き部分の端部が変形し易い。

【0013】従って、加工後の額縁状シール部材は、内 周側端部が一方の面側に反りを有しており、この反りの 部分を電解質膜とは反対側に配置するだけでよい。これ により、電解質・電極接合体全体の製造コストが高騰す ることがなく、経済的なものとなる。

【0014】また、本発明の請求項2に係る燃料電池では、上記のように構成される電解質・電極接合体をガス流路が有するセパレータにより挟持して構成されている。このため、電解質膜の損傷を可及的に阻止してガスシール性を有効に向上させるとともに、前記電解質膜の耐久性を有効に向上させることが可能になり、長期間にわたって所望の発電性能を確実に維持することができる。

【0015】さらに、本発明の請求項3に係る燃料電池では、額縁状シール部が電解質膜の外周端部位置とセパレータのガス流路の最も外側を通りかつ電極面に交差する線上との間に、前記電解質膜との重なり合い始点を設定している。従って、額縁状シール部材は、セパレータの挟持作用下に電解質膜に対して確実に密着することができ、前記電解質膜の損傷によるクロスリークの発生の他、前記電解質膜の周囲方向へのガスリーク(アウトリーク)に対しても有効なシール機能を有することが可能50

になる。

【0016】さらにまた、本発明の請求項4に係る燃料電池では、電解質・電極接合体がガス拡散層を備えており、このガス拡散層は、その外周端部位置とセパレータのガス流路の最も外側を通りかつ電極面に交差する線上との間に、含浸性シール部材を有している。これにより、電解質・電極接合体の外周方向に対するガスの拡散抵抗が増大し、簡単な構成でシール性の向上が容易に図られる。

10 [0017]

【発明の実施の形態】図1は、本発明の第1の実施形態に係る電解質・電極接合体10の構成説明図であり、図2は、前記電解質・電極接合体10が組み込まれるリン酸型燃料電池12の一部断面説明図である。

【0018】電解質・電極接合体10は、塩基性ポリマー、例えば、ポリベンズイミダゾール膜等の高分子膜にリン酸を含浸させた電解質膜14と、前記電解質膜14の両面に対設されるアノード側電極16およびカソード側電極18と、前記電解質膜14と、例えば、前記カソード側電極18との間に内周部が重ね合わされる額縁状シール部材20とを備える。

【0019】額縁状シール部材20は、電解質膜14の外周端部を覆って外方に延在するとともに、内周側端部22が前記電解質膜14から離間する方向に屈曲乃至湾曲する形状に設定されている。この額縁状シール部材20は、例えば、膜圧が25 μ mのポリイミドフイルムで構成されている。

【0020】アノード側電極16およびカソード側電極18は、それぞれの極での発電に必要な反応を促進させる触媒を含んだ電極触媒層24と、前記電極触媒層24を支持するとともに反応ガスである燃料ガスおよび酸化剤ガスを該電極触媒層24に供給するガス拡散層26とから構成されている。アノード側電極16およびカソード側電極18は、電解質膜14と同一の寸法に設定されている。

【0021】図2に示すように、リン酸型燃料電池12は、電解質・電極接合体10と、前記電解質・電極接合体10を挟持するバイポーラ板としての一対のセパレータ28とを備え、前記セパレータ28と額縁状シール部材20との間には、シール部材30が配設される。このシール部材30は、ポリテトラフルオロエチレン製シート、シリコンゴム製シート、あるいは通常のゴム材料製シート等により構成されている。

【0022】セパレータ28のアノード側電極16に対向する面には、反応ガスである燃料ガスを供給するための燃料ガス流路32が形成される。セパレータ28のカソード側電極18に対向する面には、反応ガスである酸化剤ガスを供給する酸化剤ガス流路34が形成される。

【0023】額縁状シール部材20は、電解質膜14の外周端部位置P1と、セパレータ28の燃料ガス流路3

10

5

2および酸化剤ガス流路34の最も外側を通りかつ電極 面に交差する線上P2との間に、該電解質膜14との重 なり合い始点36が設定される。電解質・電極接合体1 0を構成するガス拡散層26は、その外周端部位置P1 と、セパレータ28の前記線上P2との間に含浸性シー ル部材38を有する。この含浸性シール部材38は、ガ ス拡散層26に含浸して所望のシール機能を有するもの であればよく、例えば、液体パッキン剤、セラミックス パテあるいはシリコン系またはフッ素系の含浸剤等が使 用可能である。

【0024】図3は、上記のように構成されるリン酸型 燃料電池12が組み込まれる燃料電池システム40の概 略構成説明図である。

【0025】このリン酸型燃料電池12は、通常、矢印 A方向に複数積層されて燃料電池スタックとして構成さ れており、図示しない集電用電極間にモータ等の負荷4 2が接続されている。リン酸型燃料電池12には、燃料 ガス流路32に連通する燃料ガス供給経路44aおよび 燃料ガス排出経路44bと、酸化剤ガス流路34に連通 する酸化剤ガス供給経路46aおよび酸化剤ガス排出経 20 路46bとが接続される。

【0026】燃料ガス供給経路44aには、上流側から リン酸型燃料電池12の入口側に向かって燃料ガスであ る水素含有ガスを高圧で供給するための水素貯蔵源48 と、電磁弁50と、減圧弁52と、圧力センサ54と、 ガス流量制御器56と、遮断弁58と、逆止弁60と、 加熱ヒータ62と、入口側圧力センサ64とが配置され ている。燃料ガス排出経路44bには、出口側圧力セン サ66と、熱交換器68と、気液分離器70と、背圧弁 72とが配置されるとともに、この気液分離器70の出 30 口側に電磁弁74が設けられている。

【0027】酸化剤ガス供給経路46aおよび酸化剤ガ ス排出経路46bは、上記の燃料ガス供給経路44aお よび燃料ガス排出経路44bと同様に構成されており、 同一の構成要素には同一の参照数字に符号aを付して、 その詳細な説明は省略する。この酸化剤ガス供給経路4 6 a の上流側には、酸化剤ガスとして空気を供給するた めのコンプレッサ76が配置されている。リン酸型燃料 電池12には、このリン酸型燃料電池12の温度を制御 するための温度制御システム78が設けられている。

【0028】図4は、上記のように構成される電解質・ 電極接合体10を製造するための製造装置80の概略構 成説明図であり、図5は、前記製造装置80の縦断面説 明図である。

【0029】製造装置80は、下側プレス板82と上側 プレス板84とを備え、前記下側プレス板82には、電 解質膜14とアノード側電極16およびカソード側電極 18とを一体的に収容するプレス用枠部86が設けられ る。上側プレス板84には、電解質膜14の両面にアノ ード側電極16およびカソード側電極18を加圧および 50

加熱接合するとともに、前記電解質膜14と前記カソー ド側電極18との間に額縁状シール部材20を接合する ための押圧部88が形成される。

【0030】プレス用枠部86内には、アノード側電極 16を位置決めするための第1スペーサ90と、カソー ド側電極18を位置決めするための第2スペーサ92 と、額縁状シール部材20を接合するための第3および 第4スペーサ94、96とが配置される。この第3およ び第4スペーサ94、96は、後述する第2の実施形態 において一対の額縁状シール部材20、20aを接合す る際に好適に使用される。

【0031】次に、このように構成される製造装置80 を用い、電解質・電極接合体10を製造する作業につい て説明する。

【0032】図5に示すように、下側プレス板82のプ レス用枠部86内に第1および第3スペーサ90、94 が配置されるとともに、この第1スペーサ90にアノー ド側電極16が収容されて位置決めされる。このアノー ド側電極16上に電解質膜14が配置された後、前記電 解質膜14上に第2および第4スペーサ92、96を介 してカソード側電極18および額縁状シール部材20が 位置決め配置される。

【0033】その際、額縁状シール部材20は、屈曲乃 至湾曲する内周側端部22を電解質膜14から離間する 側に配置されている。この額縁状シール部材20は、刃 物や打ち抜き型等の一般的な切断手段によりシート状の シール部材の一方の面側から加工処理が行われることに よって、このシート状のシール部材の内部を切り抜いて 成形される。従って、額縁状シール部材20の切断手段 とは反対側には、屈曲乃至湾曲する内周側端部22が形 成されている。これにより、額縁状シール部材20の製 造作業が、簡単な工程で迅速に遂行される。

【0034】この状態で、下側プレス板82と上側プレ ス板84とを介し、加圧力が4×10°Pa、温度が1 45℃、時間が30秒の条件下で加圧および加熱処理を 施す。これにより、電解質膜14の両面にアノード側電 極16およびカソード側電極18が一体的に接合される とともに、前記電解質膜14と前記カソード側電極18 との間に額縁状シール部材20が接合されて、電解質・ 電極接合体10が製造される。

【0035】ここで、加圧力が4×10°Pa以上であ ると、アノード側電極16自体およびカソード側電極1 8自体や、電極16、18中の触媒層が破損するおそれ がある一方、加圧力が1×10°Pa以下では、接合力 が不十分になるおそれがある。このため、加圧力は、1 $\times 10^{6} Pa \sim 4 \times 10^{6} Pa$ の範囲内が好適である。

【0036】また、接合時の温度は、室温~200℃の 範囲内であればよく、200℃を超えると、電解質膜1 4 中のリン酸が濃縮して膜強度が低下するおそれがあ る。電解質膜14とアノード側電極16およびカソード

側電極18との一体化は、前記電解質膜14のポリベン ズイミダゾール膜と触媒層界面でのアンカー効果により 行われる。このため、このポリベンズイミダゾール膜を 軟化させてアンカー効果を発現させる必要から、温度は 80℃~160℃の範囲内に設定することが好ましい。 【0037】さらにまた、接合時間を長く設定しても接 合状態が向上することはなく、生産性の観点から時間を 短く設定することが必要である一方、時間が短くなるこ とによる接合強度の低下が懸念される。このため、接合 時間は、20秒~60秒の範囲内に設定することが好ま 10 しい。

【0038】上記のように製造される電解質・電極接合 体10には、図2に示すように、額縁状シール部材20 の外周側を挟持して一対のシール部材30が配置される とともに、このシール部材30と前記アノード側電極1 6および前記カソード側電極18とに接して一対のセパ レータ28が前記電解質・電極接合体10の両側に対設 される。電解質・電極接合体10の外周部に対応して、 ガス拡散層26に、例えば、フッ素系含浸剤が塗布され る。

【0039】これにより、リン酸型燃料電池12が構成 され、このリン酸型燃料電池12が矢印A方向に所定数 だけ積層されるとともに、その積層方向両端側にエンド プレート (図示せず) が配置され、前記エンドプレート が図示しないタイロッドを介して一体的に締め付け保持 されることによって、フッ素系含浸剤がガス拡散層26 に含浸されて含浸性シール部材38が構成されつつリン 酸型燃料電池スタックが組み立てられる。

【0040】このように構成されるリン酸型燃料電池1 2が組み込まれる燃料電池システム 40の動作につい て、以下に説明する。

【0041】図3に示すように、燃料ガス供給経路44 a側では、水素貯蔵源48から高圧の水素含有ガスが供 給され、この水素含有ガスがガス流量制御器56および 加熱ヒータ62等を通って所定量かつ所定温度に調整さ れた後、リン酸型燃料電池12を構成するセパレータ2 8の燃料ガス流路32に供給される。この燃料ガス流路 32に供給された水素含有ガスは、アノード側電極16 に供給されるとともに、未使用の水素含有ガスが燃料ガ ス排出経路44bに設けられた熱交換器68から気液分 40 離器70に送られ気体成分と液体成分とに分離される。

【0042】一方、酸化剤ガス供給経路46a側では、 コンプレッサ76を介して酸素含有ガス、例えば、空気 が供給され、この空気はガス流量制御器56aおよび加 熱ヒータ62aでその流量および温度が調整された後、 リン酸型燃料電池12に供給される。このリン酸型燃料 電池12では、セパレータ28の酸化剤ガス流路34に 空気が送られ、この空気がカソード側電極18に供給さ れるとともに、未使用の空気が酸化剤ガス排出経路46 bに設けられた熱交換器68aを介して気液分離器70 50

aに送られる。これにより、リン酸型燃料電池12で発 電が行われ、モータ等の負荷42に電力が供給されるこ とになる。

【0043】この場合、第1の実施形態では、電解質・ 電極接合体10を構成する額縁状シール部材20が、図 1に示すように、電解質膜14から離間する方向に屈曲 乃至湾曲する内周側端部22を設けている。このため、 額縁状シール部材20の内周側端部22が電解質膜14 にくい込むことがなく、しかも前記内周側端部22の鋭 角部が前記電解質膜14に接触することがなく、該電解 質膜14に傷が発生することを確実に阻止することがで きる。

【0044】これにより、特に、膜厚が薄いポリベンズ イミダゾール等の高分子膜で構成される電解質膜14が 使用されても、この傷を起点にして損傷することがな く、燃料ガスや酸化剤ガスのクロスリークの発生を可及 的に阻止することが可能になるという効果が得られる。 しかも、額縁状シール部材20の内周側端部22の成形 作業が簡素化され、前記額縁状シール部材20の製造コ ストを安価に抑えることができる。

【0045】また、第1の実施形態に係るリン酸型燃料 電池12では、図2に示すように、額縁状シール部材2 0の電解質膜14との重なり合い始点36が、電解質膜 14の外周端部位置P1と、セパレータ28の燃料ガス 流路32および酸化剤ガス流路34の最も外側を通りか つ電極面に交差する線上P2との間に設定されている。 従って、額縁状シール部材20と電解質膜14とを、セ パレータ28の平面部で厚み方向に確実に圧縮すること ができ、前記電解質膜14の周面方向へのガスリーク、 所謂、アウトリークに対するシール性が有効に向上する という利点がある。

【0046】さらにまた、リン酸型燃料電池12では、 電解質・電極接合体10を構成するガス拡散層26がそ の外周端部位置P1と、上記の線上P2との間に含浸性 シール部材38を有している。このため、電解質・電極 接合体10の外周方向に対するガスの拡散抵抗を大幅に 増加することができ、ガスリークを一層確実に阻止する ことが可能になる。

【0047】そこで、図3に示す燃料電池システム40 を用い、単一のリン酸型燃料電池12によるクロスリー クおよびアウトリークを測定する実験を行った。運転条 件は、リン酸型燃料電池12の電流密度が0.4A/c m²、水素含有ガスの運転圧力が100kPaG、酸化 剤ガスの運転圧力が100kPaG、水素含有ガスのガ ス利用率が50%、酸化剤ガスのガス利用率が50%、 および運転時間が300時間であった。

【0048】まず、クロスリーク量の測定方法について 説明する。アノード側電極16側からカソード側電極1 8側へのクロスリーク量を検出する際には、燃料ガスの リン酸型燃料電池12の出口側である燃料ガス排出経路

30

44bが閉塞されるとともに、酸化剤ガスの前記リン酸型燃料電池12の入口側である酸化剤ガス供給経路46aが閉塞され、燃料ガス供給経路44aにヘリウムガスを導入して前記燃料ガス供給経路44aに50kPaの圧力を加えた。そして、リン酸型燃料電池12内でアノード側電極16側からカソード側電極18側にクロスリークしたヘリウムガスを酸化剤ガス排出経路46b側から取り出し、水上置換法によりクロスリーク量を測定した。

【0049】一方、カソード側電極18側からアノード 10側電極16側へのクロスリーク量を測定する際には、酸化剤ガス排出経路46bおよび燃料ガス供給経路44aを閉塞し、酸化剤ガス供給経路46a側からヘリウムガスを導入し、前記酸化剤ガス供給経路46aに50kPaの圧力を加えた。そして、リン酸型燃料電池12内のカソード側電極18側からアノード側電極16側にクロスリークしたヘリウムガスを燃料ガス排出経路44b側から取り出し、水上置換法によりクロスリーク量を測定した。

【0050】これらの結果が図6に示されており、300時間運転後においても、アノード側電極16とカソード側電極18との間でクロスリーク量の増加は認められなかった。

【0051】また、アウトリーク量の測定において、アノード側電極16側からのアウトリーク量を測定する際には、燃料ガス排出経路44b、酸化剤ガス供給経路46aおよび酸化剤ガス排出経路46bを閉塞した状態で、燃料ガス供給経路44a側からヘリウムガスを導入し、前記燃料ガス供給経路44aに50kPaの圧力を加えた。次いで、燃料ガス供給経路44aを閉塞し、120秒後におけるリン酸型燃料電池12内の圧力を計測した。

【0052】一方、カソード側電極18からのアウトリーク量を測定する際には、酸化剤ガス排出経路46b、燃料ガス供給経路44aおよび燃料ガス排出経路44bを閉塞した状態で、酸化剤ガス供給経路46aの入口側からヘリウムガスを導入し、前記酸化剤ガス供給経路46aに50kPaの圧力を加えた。次いで、酸化剤ガス供給経路46aを閉塞し、120秒後のリン酸型燃料電池12内の圧力を計測した。

【0053】その結果が図7に示されている。これにより、300時間の運転後においても、アノード側電極16およびカソード側電極18でのアウトリーク量の増加は認められなかった。

【0054】図8は、本発明の第2の実施形態に係る電解質・電極接合体100が組み込まれるリン酸型燃料電池102の一部断面説明図である。なお、第1の実施形態に係る電解質・電極接合体10およびリン酸型燃料電池12と同一の構成要素には同一の参照符号を付して、その詳細な説明は省略する。

【0055】この電解質・電極接合体100は、電解質膜14とカソード側電極18との間に額縁状シール部材20が接合されるとともに、前記電解質膜14とアノード側電極16との間に額縁状シール部材20aが接合される。額縁状シール部材20、20aは、電解質膜14から離間する方向に屈曲乃至湾曲する内周側端部22、22aを備えており、互いに対象形状に設定されている。

10

【0056】このように構成される電解質・電極接合体 100では、電解質膜14の両面端縁部に接合される額 縁状シール部材20、20aの内周側端部22、22a が前記電解質膜14の両面から離間する方向に屈曲乃至 湾曲しており、前記内周側端部22、22aが前記電解 質膜14にくい込んだり、鋭角部が該電解質膜14に接 触したりすることがない。

【0057】これにより、第2の実施形態では、電解質膜14を損傷から確実に保護することができ、前記電解質膜14の耐久性が向上するとともに、リン酸型燃料電池102全体のガスシール性を有効に向上させることができ、所望の発電性能を確保することが可能になる等、第1の実施形態と同様の効果が得られる。

【0058】なお、本発明の第1および第2の実施形態では、電解質・電極接合体10、100を構成する電解質膜14が、リン酸等の液体電解質をポリベンズイミダゾール等の高分子膜に含浸させて構成されているが、これに代替して、水をポリフルオロエチレンスルホン酸等に含浸させたイオン交換膜により構成することができる。その際、リン酸型燃料電池12、102に代替して固体高分子型燃料電池が用いられることになる。

[0059]

【発明の効果】本発明に係る電解質・電極接合体では、 額縁状シール部材の内周側端部が電解質膜から離間する 方向に屈曲乃至湾曲する形状に設定されており、前記内 周側端部が前記電解質膜にくい込んだり接触したりする ことがなく、該電解質膜の損傷を可及的に阻止すること ができる。これにより、電解質膜の耐久性が有効に向上 することになる。

【0060】また、本発明に係る燃料電池では、額縁状シール部材を介して電解質膜が損傷することを可及的に阻止し、ガスシール性を有効に向上させるとともに、所望の発電性能を維持して効率的な発電が遂行可能になる。

【図面の簡単な説明】

50

【図1】本発明の第1の実施形態に係る電解質・電極接合体の構成説明図である。

【図2】前記電解質・電極接合体が組み込まれるリン酸型燃料電池の一部断面説明図である。

【図3】前記リン酸型燃料電池が組み込まれる燃料電池 システムの概略構成説明図である。

【図4】前記電解質・電極接合体を製造するための製造

装置の概略説明図である。

【図5】前記製造装置の縦断面説明図である。

【図6】クロスリーク量の測定結果の説明図である。

【図7】アウトリーク量の測定結果の説明図である。

【図8】本発明の第2の実施形態に係る電解質・電極接 合体が組み込まれるリン酸型燃料電池の一部断面説明図 である。

【符号の説明】

10、100…電解質・電極接合体 12、102…

リン酸型燃料電池 14…電解質膜

16…アノード

側電極

18…カソード側電極

20, 20 a ···

額縁状シール部材

22、22a…内周側端部

2 4 …電極触媒*

*層

26…ガス拡散層

28…セパレー

30…シール部材

3 2…燃料ガス

流路

3 4…酸化剤ガス流路

36…重なり合

い始点

38…含浸性シール部材

40…燃料電池

システム

10 44 a…燃料ガス供給経路

44b…燃料ガ

ス排出経路

46a…酸化剤ガス供給経路

4 6 b …酸化剤

ガス排出経路

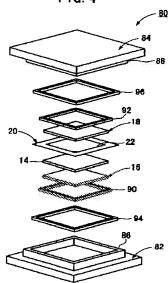
80…製造装置

【図1】

【図4】

FIG. 4

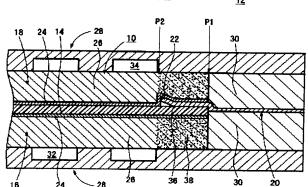
FIG. 1



【図2】

FIG. 2

12



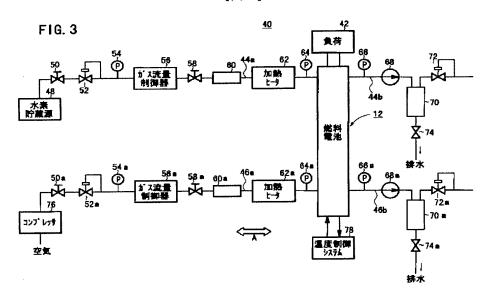
【図6】

FIG. 6

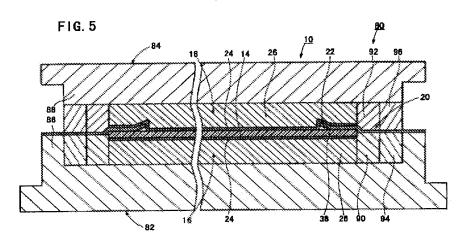
クロスリーク量

	7パード 側電極16から カソート 側電極18へ	カゾート 個電極18から 7パート 個電極16へ
還転削	0. 05cc/min	0.05cc/min
300時間 運転後	0. 03oc/min	0.02cc/min

【図3】



【図5】

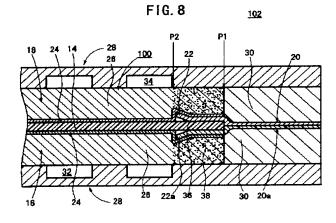


【図7】

FIG. 7

	, , , ,	アウトリーク量		
	7/ート 側電極16側 (120秒後の圧力)	が一片側電極18個 (120秒後の圧力)		
運転前	50kPa	50kPa		
300時間 運転後	50kPa	50kPa		

【図8】



フロントページの続き

(72)発明者 岡崎 幸治 埼玉県和光市中央1丁目4番1号 株式会 社本田技術研究所内

F ターム(参考) 5H026 AA04 AA06 CC03 EE18